PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07D 239/52, 239/34, 239/60, 239/70, 403/12, A61K 31/505

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 97/38980

A1 (43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

23. Oktober 1997 (23.10.97)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/01684

(22) Internationales Anmeldedatum:

4. April 1997 (04.04.97)

(30) Prioritätsdaten:

196 14 534.1

12. April 1996 (12.04.96)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): RIECHERS, Hartmut [DE/DE]; Müller-Thurgau-Weg 5, D-67435 Neustadt (DE). KLINGE, Dagmar [DE/DE]; Brückenkopfstrasse 15, D-69120 Heidelberg (DE). AMBERG, Wilhelm [DE/DE]; Stettiner Ring 24, D-61381 Friedrichsdorf (DE), KLING, Andreas [DE/DE]; Riegeler Weg 14, D-68239 Mannheim (DE). HILLEN, Heinz [DE/DE]; Max-Planck-Strasse 17, D-67454 Haßloch (DE). UNGER, Liliane [DE/DE]; Wollstrasse 129, D-67065 Ludwigshafen (DE). ELGER, Bernd [DE/DE]; Semmelweis-Strasse 20, D-67433 Neustadt (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AU, BG, BR, CA, CN, CZ, GE, HU, IL, JP, KR, LV, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

- (54) Title: NEW CARBOXYLIC ACID DERIVATIVES, THEIR PRODUCTION AND USE
- (54) Bezeichnung: NEUE CARBONSÄUREDERIVATE, IHRE HERSTELLUNG UND VERWENDUNG

(57) Abstract

Carboxylic acid derivatives having the formula (I) are disclosed, as well as the production of these compounds and their use as medicaments. In the formula, the radicals have the meanings defined in the description.

(57) Zusammenfassung

Erfindung Die betrifft Carbonsäurederivate der Formel (I), wobei die Reste die in Beschreibung definierte (I)

Bedeutung besitzen, die Herstellung dieser Verbindungen und ihre Verwendung als Arzneimittel.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL AM AT AU AZ BA BB BE BF BG CA CC	Albanien Armenien Österreich Australien Aserbaidschan Bosnien-Herzegowina Bertsadoe Belgien Burkina Faso Bulgarien Benin Brasilien Belarus Kanada Zentralafrikanische Republik Kongo Schweiz Côte d'Ivoire Kamenun China Kuba Tuschechische Republik Deutschisnd Dänemark Batland	ES FI FR GA GB GCE GH GR HU IB IL IS IT JP KE KG KP LC LI LK LR	Spanien Finnland Frankreich Gabun Vereinigtes Königreich Georgien Ghana Guinea Griechenland Ungarn triand Israel Island Italien Japan Kenia Kirgiaistan Demokratische Volksrepublik Korea Republik Korea Kasachstan St. Lucia Liechtenstein Sri Lanka Liberia	LS LT LU LV MC MD MG MK ML MN MR MW MX NE NL NO NZ PT RO RU SE SG	Lesotho Litauren Luxemburg Lettland Monaco Republik Moldau Madagaskar Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien Mali Mongolei Mauretanien Malawi Mealko Niger Niederlande Norwegen Neuseeland Polen Portugal Rumanien Russische Föderation Sudan Schweden Singapur	SI SK SK SZ TD TG TJ TM TT UA US UZ VN YU ZW	Slowenien Slowakei Senegal Swasiland Tachad Togo Tadachikistan Turkmenistan Turkei Trinidad und Tobago Ukraine Uganda Vereinigte Staaten von Amerika Usbekistan Vietnam Jugoslawien Zimbabwe
--	---	---	---	---	--	--	--

Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Carbonsäuredrivate, deren Herstellung und Verwendung.

Endothelin ist ein aus 21 Aminosäuren aufgebautes Peptid, das 10 von vaskulärem Endothel synthetisiert und freigesetzt wird. Endothelin existiert in drei Isoformen, ET-1, ET-2 und ET-3. Im Folgenden bezeichnet "Endothelin" oder "ET" eine oder alle Isoformen von Endothelin. Endothelin ist ein potenter Vasokonstriktor und hat einen starken Effekt auf den Gefäßtonus. Es ist bekannt, daß diese Vasokonstriktion von der Bindung von Endothelin an seinen Rezeptor verursacht wird (Nature, 332, 411-415, 1988; FEBS Letters, 231, 440-444, 1988 und Biochem. Biophys. Res. Commun., 154, 868-875, 1988).

- 20 Erhöhte oder abnormale Freisetzung von Endothelin verursacht eine anhaltende Gefäßkontraktion in peripheren, renalen und zerebralen Blutgefäßen, die zu Krankheiten führen kann. Wie in der Literatur berichtet, ist Endothelin in eine Reihe von Krankheiten involviert; dazu zählen Hypertonie, Myokardinfarkt, Herzversagen,
- Nierenversagen, pulmonäre Hypertonie, Raynaud-Syndrom, zerebrale Vasospasmen, Atherosklerose, Schlaganfall, benigne Prostatahypertrophie und Asthma (Japan J. Hypertension 12, 79 (1989), J. Vascular Med. Biology 2, 207 (1990), J. Am. Med. Association 264, 2868 (1990), Nature 344, 11 (1990), N. Engl. J. Med. 322, 205
- 30 (1989), N. Engl. J. Med. 328, 1732 (1993), Nephron 66, 373 (1994), Strake 25, 904 (1994), Nature 365, 759 (1993), J. Mol. Cell. Cardiol. 27, A234 (1995), Cancer Research 56, 663 (1996).

Demnach sollten Substanzen, die spezifisch die Bindung von Endo-35 thelin an den Rezeptor inhibieren, auch die obengenannten verschiedenen physiologischen Effekte von Endothelin antagonisieren und daher wertvolle Pharmaka darstellen.

In der deutschen Patentanmeldung mit dem Aktenzeichen 40 P 44 36 851.8 sind folgende Verbindungen als Endothelinrezeptorantagonisten beschrieben:

10
$$_{\text{HOOC} - \text{CH}_2} - _{\text{CH}_2} - _{\text{O}} - _{\text{C}_{6}\text{H}_5} - _{\text{C}_{6}\text{H}_5} - _{\text{O}} - _{\text{N}} - _{\text{N}} - _{\text{O}} - _{\text{N}} - _{\text{N}} - _{\text{O}} - _{\text{N}} - _{\text{N}} - _{\text{N}} - _{\text{O}} - _{\text{N}} - _{\text{N$$

Es wurde nun gefunden, daß bestimmte Carbonsäurederivate gute 25 Hemmstoffe für Endothelinrezeptoren sind und daß diese Verbindungen gleichzeitig eine relativ niedrige Plasmabindung aufweisen.

Gegenstand der Erfindung sind Carbonsäurederivate der Formel I 30

in der R eine Formylgruppe, Tetrazol, Nitril, eine Gruppe COOH oder einen zu COOH hydrolysierbaren Rest bedeutet und die übrigen 40 Substituenten folgende Bedeutung haben:

- R^2 Halogen, C_1-C_4 -Alkyl, C_1-C_4 -Halogenalkyl, C_1-C_4 -Alkoxy, C_1-C_4 -Halogenalkoxy oder C_1-C_4 -Alkylthio;
- 45 X Stickstoff oder CR¹⁴, worin R¹⁴ Wasserstoff oder C₁₋₅-Alkyl bedeutet oder CR¹⁴ zusammen mit CR³ einen 5· oder 6·gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der durch eine oder

zwei $C_{1\cdot 4}$ -Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC_{1\cdot 4}-Alkyl ersetzt sein kann;

- 5 R³ Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, -NH-O- C_1 -A-Alkyl, C_1 - C_4 -Alkylthio oder CR^3 ist mit CR^{14} wie oben angegeben zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft;
- 10 R4 und R5 (die gleich oder verschieden sein können):

Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, Phenoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, Amino, C_1 - C_4 -Alkylamino oder C_1 - C_4 -Dialkylamino; oder

Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind, oder C₃-C₇-Cyclo-alkyl;

- R6 C₁-C₁₀-Alkyl, C₃-C₁₀-Alkenyl oder C₃-C₁₀-Alkinyl, wobei die Reste jeweils ein- oder mehrfach substituiert sind durch Hydroxy, Mercapto, Carboxy, $\frac{R_z}{R_y}$ N-Co-, wobei R_y und R_z unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₅-Alkyl bedeuten; Sulfonyl, Cyano, Guanidino;
- Z Schwefel oder Sauerstoff.

15

30

Die Verbindungen und auch die Zwischenprodukte zu ihrer Herstellung, wie z.B. IV und VI, können ein oder mehrere asymmetrische substituierte Kohlenstoffatome besitzen. Solche Verbindungen können als reine Enantiomere bzw. reine Diastereomere oder als deren Mischung vorliegen. Bevorzugt ist die Verwendung einer enantiomerenreinen Verbindung als Wirkstoff.

- 40 Gegenstand der Erfindung ist weiter die Verwendung der oben genannten Carbonsäurederivate zur Herstellung von Arzneimitteln, insbesondere zur Herstellung von Hemmstoffen für Endothelinrezeptoren.
- 45 Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen geht aus von den Epoxiden IV, die man in allgemein bekannter Weise, z.B. wie in J. March, Advanced Organic Chemistry, 2nd ed., 1983, S. 862

und S. 750 beschrieben, aus den Ketonen II oder den Olefinen III erhält:

5
$$R^4$$
 $C = 0$
 R^4
 $C = R^5$
 $C = 0$
 R^4
 $C = R^5$
 $C = 0$
 R^4
 $C = R^5$
 $C =$

Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VI können hergestellt werden, indem man die Epoxide der allgemeinen Formel IV (z.B. mit R = ROOR¹⁰) mit Alkoholen oder Thiolen der allgemeinen Formel V, 20 in der R⁶ und Z die in Anspruch 1 genannte Bedeutung haben, zur Reaktion bringt.

25 IV + R⁶ZH
$$\longrightarrow$$
 R $\stackrel{6}{\longrightarrow}$ Z $\stackrel{R}{\longrightarrow}$ CH \longrightarrow OH VI

Dazu werden Verbindungen der allgemeinen Formel IV mit einer 30 Verbindungen der Formel V, im Molverhältnis von etwa 1:1 bis 1:7, bevorzugt 1 bis 3 Moläquivalenten, auf eine Temperatur von 50 bis 200°C, bevorzugt 80 bis 150°C, erhitzt.

Weitere funktionelle Gruppen in R⁶ sind bei der Reaktion mit

35 Verbindungen der Formel IV zunächst in allgemein bekannter Weise geschützt; beispielsweise können Alkohole als Acetate, Diole als Acetale und Carboxylgruppen als Ester geschützt werden. Die Schutzgruppen können nach der Reaktion von Verbindungen der Formel VI mit VII abgespalten werden.

Die Reaktion kann auch in Gegenwart eines Verdünnungsmittels erfolgen. Zu diesem Zweck können sämtliche gegenüber den verwendeten Reagenzien inerte Lösungsmittel verwendet werden.

45 Beispiele für solche Lösungsmittel beziehungsweise Verdünnungsmittel sind Wasser, aliphatische, alicyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, die jeweils gegebenenfalls chloriert sein

5

können, wie zum Beispiel Hexan, Cyclohexan, Petrolether, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Chloroform, Kohlenstoff-tetrachlorid, Ethylchlorid und Trichlorethylen, Ether, wie zum Beispiel Diisopropylether, Dibutylether, Methyl-tert.-Butylether-Propylenoxid, Dioxan und Tetrahydrofuran, Ketone, wie zum Beispiel Aceton, Methylethylketon, Methylisopropylketon und Methylisobutylketon, Nitrile, wie zum Beispiel Acetonitril und Propionitril, Alkohole, wie zum Beispiel Methanol, Ethanol, Isopropanol, Butanol und Ethylenglycol, Ester, wie zum Beispiel Ethylacetat und Amylacetat, Säureamide, wie zum Beispiel Dimethylformamid und Dimethylacetamid, Sulfoxide und Sulfone, wie zum Beispiel Dimethylsulfoxid und Sulfolan, Basen, wie zum Beispiel Pyridin, N-Methylpyrrolidon, cyclische Harnstoffe wie 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on und 1,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetra-15 hydro-2(1H)-pyrimidinon.

Die Reaktion wird dabei bevorzugt in einem Temperaturbereich zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels bzw. Lösungsmittelgemisches durchgeführt.

20

Die Gegenwart eines Reaktionskatalysators kann von Vorteil sein. Als Katalysatoren kommen dabei starke organische und anorganische Säuren sowie Lewissäuren in Frage. Beispiele hierfür sind unter anderem Schwefelsäure, Salzsäure, Trifluoressigsäure, p-Toluol-25 sulfonsäure, Bortrifluorid-Etherat und Titan(IV)-Alkoholate.

Verbindungen der Formel VI können in enantiomerenreiner Form erhalten werden, indem man von enantiomerenreiner Verbindungen der Formel IV ausgeht und sie in beschriebener Weise mit Verbindungen 30 der Formel V umsetzt.

Weiterhin kann man enantiomerenreine Verbindungen der Formel VI erhalten, indem man mit racemischen bzw. diastereomeren Verbindungen der Formel VI eine klassische Racematspaltung mit 35 geeigneten enantiomerenreinen Basen wie z.B. Brucin, Strychnin, Quinin, Quinidin, Chinchonidin, Chinchonin, Yohimbin, Morphin, Dehydroabietylamin, Ephedrin (-), (+), Deoxyephedrin (+), (-), threo-2-Amino-1-(p-nitrophenyl)-1,3-propanediol (+), (-), threo-2-(N,N-Dimethylamino)-1-(p-nitrophenyl)-1,3-propanediol (+), (-), α-Methylbenzylamin (+), (-), α-(1-Naphthyl)ethylamin (+), (-), α-Methylbenzylamin (+), (-), α-(1-Naphthyl)ethylamin (+), (-), α-(2-Naphthyl)ethylamin (+), (-), Aminomethylpinon, N,N-Dimethyl-1-phenylethylamin, N-Methyl-1-phenylethylamin, 4-Nitrophenylethylamin, Pseudoephedrin, Norephedrin, Norpseudoephedrin, Aminosäurederivate, Peptidderivate durchführt.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I können beispielsweise derart hergestellt werden, daß man die Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VI, in denen die Substituenten die angegebene Bedeutung haben, mit Verbindungen der allgemeinen Formel VII,

$$VI + R^{\frac{15}{N}} = X$$

$$VII$$

in der R¹5 Halogen oder R¹6-SO₂- bedeutet, wobei R¹6 C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder Phenyl sein kann, zur Reaktion bringt. Die Reaktion findet bevorzugt in einem der oben genannten inerten Verdünnungsmittel unter Zusatz einer geeigneten Base, d.h. einer Base, die eine Deprotonierung des Zwischenproduktes VI bewirkt, in einem Temperaturbereich von Raumtemperatur bis zum Siedepunkt des Lösungsmittels statt.

Verbindungen der Formel VII sind bekannt, teilweise käuflich oder 25 können nach allgemein bekannter Weise hergestellt werden.

Als Base kann ein Alkali- oder Erdalkalimetallhydrid wie Natriumhydrid, Kaliumhydrid oder Calciumhydrid, ein Carbonat wie Alkalimetallcarbonat, z.B. Natrium- oder Kaliumcarbonat, ein Alkalioder Erdalkalimetallhydroxid wie Natrium- oder Kaliumhydroxid, eine metallorganische Verbindung wie Butyllithium oder ein Alkaliamid wie Lithiumdiisopropylamid oder Lithiumamid dienen.

Verbindungen der Formel I können auch dadurch hergestellt werden, daß man von den entsprechenden Carbonsäuren, d. h. Verbindungen der Formel I, in denen R¹ Hydroxyl bedeutet, ausgeht und diese zunächst auf übliche Weise in eine aktivierte Form wie ein Halogenid, ein Anhydrid oder Imidazolid überführt und dieses dann mit einer entsprechenden Hydroxylverbindung HOR¹0 umsetzt. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungsmitteln durchführen und erfordert oft die Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen. Diese beiden Schritte lassen sich beispielsweise auch dadurch vereinfachen, daß man die Carbonsäure in Gegenwart eines wasserabspaltenden Mittels wie eines Carbodiimids auf die Hydroxylverbindung einwirken läßt.

7

Außerdem können Verbindungen der Formel I auch dadurch hergestellt werden, daß man von den Salzen der entsprechenden Carbonsäuren ausgeht, d. h. von Verbindungen der Formel I, in denen R für eine Gruppe COR^1 und R^1 für OM stehen, wobei M ein Alkali-5 metallkation oder das Äquivalent eines Erdalkalimetallkations sein kann. Diese Salze lassen sich mit vielen Verbindungen der Formel R1-A zur Reaktion bringen, wobei A eine übliche nucleofuge Abgangsgruppe bedeutet, beispielsweise Halogen wie Chlor, Brom, Iod oder gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Halogenalkyl 10 substituiertes Aryl- oder Alkylsulfonyl wie z.B. Toluolsulfonyl und Methylsulfonyl oder eine andere äquivalente Abgangsgruppe. Verbindungen der Formel R1-A mit einem reaktionsfähigen Substituenten A sind bekannt oder mit dem allgemeinen Fachwissen leicht zu erhalten. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungs-15 mitteln durchführen und wird vorteilhaft unter Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen, vorgenommen.

Der Rest R in Formel I ist breit variabel. Beispielsweise steht R für eine Gruppe

20

O ∥ C-R¹

25 in der R1 die folgende Bedeutung hat:

- a) Wasserstoff;
- b) eine Succinylimidoxygruppe;

30

c) ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat wie Pyrrolyl, Pyrazolyl, Imidazolyl und Triazolyl, welcher ein bis zwei Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:

35

C₁-C₄-Alkyl wie Methyl, Ethyl, 1-Propyl, 2-Propyl, 2-Methyl-2-propyl, 2-Methyl-1-propyl, 1-Butyl, 2-Butyl;

C₁-C₄-Halogenalkyl, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkyl wie beispielsweise Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlordifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Trichlormethyl, 1-Fluorethyl, 2-Fluorethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl und Pentafluorethyl;

PCT/EP97/01684

WO 97/38980

C₁-C₄-Halogenalkoxy, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy,

1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy,

2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, 5 insbesondere Trifluormethoxy;

C1-C4-Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy,

insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy; 10

> C1-C4-Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio, 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio und Ethylthio;

R1 ferner ein Rest

___ (O)____ N__ 20

in dem m für 0 oder 1 steht und R^7 und R^8 , die gleich oder unterschiedlich sein können, die folgende Bedeutung haben: 25

Wasserstoff

 $C_1-C_8-Alkyl$, insbesondere $C_1-C_4-Alkyl$ wie oben genannt;

30

15

C₃-C₆-Alkenyl wie 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Pentenyl, 3-Pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-2-butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-3-butenyl,

2-Methyl-3-butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 35 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl,

1-Ethyl-2-propenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyl, 4-Hexenyl,

5-Hexenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2-pentenyl,

3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl,

3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3-pentenyl, 40

1-Methyl-4-pentenyl, 2-Methyl-4-pentenyl,

3-Methyl-4-pentenyl, 4-Methyl-4-pentenyl,

1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl,

1,2-Dimethy1-2-buteny1, 1,2-Dimethy1-3-buteny1,

1,3-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 45

2,2-Dimethy1-3-buteny1, 2,3-Dimethy1-2-buteny1,

2,3-Dimethyl-3-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl,

```
2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Tri-methyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl und 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl, insbesondere 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Methyl-2-butenyl und 3-Methyl-2-pentenyl;
```

C₃-C₆-Alkinyl wie 2-Propinyl, 2-Butinyl, 3-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl, 2-Pentinyl, 3-Pentinyl, 4-Pentinyl, 1-Methyl-3-butinyl, 2-Methyl-3-butinyl, 1-Methyl-2-butinyl, 1,1-Dimethyl-2-propinyl, 1-Ethyl-2-propinyl, 2-Hexinyl, 3-Hexinyl, 4-Hexinyl, 5-Mexinyl, 4-Hexinyl, 5-Mexinyl, 4-Hexinyl, 5-Mexinyl, 4-Hexinyl, 5-Mexinyl, 4-Hexinyl, 5-Mexinyl, 4-Hexinyl, 4-Hexinyl, 5-Mexinyl, 4-Hexinyl, 4-

3-Hexinyl, 4-Hexinyl, 5-Hexinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-3-pentinyl,

1-Methyl-4-pentinyl, 2-Methyl-3-pentinyl,

2-Methyl-4-pentinyl, 3-Methyl-4-pentinyl,

4-Methyl-2-pentinyl, 1,1-Dimethyl-2-butinyl,

1,1-Dimethyl-3-butinyl, 1,2-Dimethyl-3-butinyl,
2,2-Dimethyl-3-butinyl, 1-Ethyl-2-butinyl, 1-Ethyl-3-butinyl,
2-Ethyl-3-butinyl und 1-Ethyl-1-methyl-2-propinyl, vorzugsweise 2-Propinyl, 2-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl und
1-Methyl-2-butinyl, insbesondere 2-Propinyl

20

25

30

35

40

 C_3 - C_8 -Cycloalkyl, wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl und Cycloheptyl, Cyclooctyl, wobei diese Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl- und Alkinylgruppen jeweils ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Gruppen tragen können:

 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkyl$ thio, $C_1-C_4-Halogenalkoxy$ wie vorstehend genannt, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_3-C_6-Alkinyloxy$, $C_3-C_6-Alkinyloxy$, $C_3-C_6-Alkinyloxy$, wobei die in diesen Resten vorliegenden Alkenyl- und Alkinylbestandteile vorzugsweise den oben genannten Bedeutungen entsprechen;

C₁-C₄-Alkylcarbonyl wie insbesondere Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, 1-Methylethylcarbonyl, Butylcarbonyl, 1-Methylpropylcarbonyl, 2-Methylpropylcarbonyl, 1,1-Dimethylethylcarbonyl;

C₁-C₄-Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propyloxycarbonyl, 1-Methylethoxycarbonyl, Butyloxycarbonyl, 1-Methylpropyloxycarbonyl, 2-Methylpropyloxycarbonyl, 1,1-Dimethylethoxycarbonyl;

C₃-C₆-Alkenylcarbonyl, C₃-C₆-Alkinylcarbonyl, C₃-C₆-Alkenyloxy-carbonyl und C₃-C₆-Alkinyloxycarbonyl, wobei die Alkenyl- bzw.

Alkinylreste vorzugsweise, wie voranstehend im einzelnen aufgeführt, definiert sind;

Phenyl, gegebenenfalls ein- oder mehrfach, z.B. einbis dreifach substituiert durch Halogen, Nitro, Cyano, $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Halogenalkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Halogen$ alkoxy oder C1-C4-Alkylthio wie beispielsweise 2-Fluorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Bromphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Nitrophenyl, 4-Cyanophenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Trifluorethoxyphenyl, 2-Methylthiophenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2-Methoxy-3-methylphenyl, 2,4-Dimethoxyphenyl, 2-Nitro-5-cyanophenyl, 2,6-Difluorphenyl;

PCT/EP97/01684

10

5

Di-C₁-C₄-Alkylamino wie insbesondere Dimethylamino, Dipropylamino, N-Propyl-N-methylamino, N-Propyl-N-ethylamino, Diisopropylamino, N-Isopropyl-N-methylamino, N-Isopropyl-N-ethylamino, N-Isopropyl-N-propylamino;

15

R7 und R8 ferner Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. ein bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio, wie

insbesondere oben genannt; 20

> oder R7 und R8 bilden gemeinsam eine zu einem Ring geschlossene, optionell substituierte, z.B. durch C1-C4-Alkyl substituierte C_4 - C_7 -Alkylenkette, die ein Heteroatom, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, enthalten kann wie $-(CH_2)_4$ -, $-(CH_2)_5$ -, $-(CH_2)_6$ -, $-(CH_2)_7$ -, $-(CH_2)_2-O-(CH_2)_2-$, $-CH_2-S-(CH_2)_3-$, $-(CH_2)_2-O-(CH_2)_3-$, $-NH-(CH_2)_3-$, $-CH_2-NH-(CH_2)_2-$, $-CH_2-CH=CH-CH_2-$, $-CH=CH-(CH_2)_3-$;

30 e) R1 ferner eine Gruppe

$$-0-(CH_2)_p-S-R^9$$

35

25

in der k die Werte 0, 1 und 2, p die Werte 1, 2, 3 und 4 annehmen und R9 für

 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Halogenalkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$ oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht, wie ins-40 besondere oben genannt.

- R1 ferner ein Rest OR10, worin R10 bedeutet: f)
- Wasserstoff, das Kation eines Alkalimetalls wie Lithium, 45 Natrium, Kalium oder das Kation eines Erdalkalimetalls wie Calcium, Magnesium und Barium oder ein umweltverträgliches

organisches Ammoniumion wie tertiäres $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylammonium oder das Ammoniumion;$

 C_3 - C_8 -Cycloalkyl wie vorstehend genannt, welches ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylgruppen tragen kann;

 C_1-C_8 -Alkyl wie insbesonder Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl,

- 1,2-Dimethylpropyl, 1,1-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 1,1-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl,
- 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, welches ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder einen der folgenden Reste tragen kann:
- C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, Cyano, C₁-C₄-Alkylcarbonyl, C₃-C₈-Cycloakyl, C₁-C₄-Alkoxycarbonyl, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die aromatischen Reste ihrerseits jeweils ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen können: Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkyl,
- C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

eine C₁-C₈-Alkylgruppe wie vorstehend genannt, welch ein bis fünf Halogenatome, insbesonder Fluor und/oder Chlor tragen kann und einen der folgenden Reste trägt: ein 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, oder ein 5-gliedriger Heteroaromat enthaltend ein Stickstoffatom und ein Sauerstoff- oder Schwefelatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:

Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, Phenyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy und/oder C_1 - C_4 -Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl, 3-Methyl-1-pyrazolyl, 4-Methyl-1-pyrazolyl, 3-5-Dimothyl, 1-pyrazolyl,

- 4-Methyl-1-pyrazolyl, 3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl,
 3-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Phenyl-1-pyrazolyl,
 4-Chlor-1-pyrazolyl, 4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl,
 1-Benzimidazolyl, 1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl,
- 3-Isopropylisoxazol-5-yl, 3-Methylisoxazol-5-yl, Oxazol-2-yl,

Thiazol-2-yl, Imidazol-2-yl, 3-Ethylisoxazol-5-yl, 3-Phenylisoxazol-5-yl, 3-tert.-Butylisoxazol-5-yl;

eine C₂-C₆-Alkylgrupe, welche in der 2-Position einen der folgenden Reste trägt: C₁-C₄-Alkoxyimino, C₃-C₆-Alkinyloxyimino, C₃-C₆-Halogenalkenyloxyimino oder Benzyloxyimino;

eine C_3 - C_6 -Alkenyl- oder eine C_3 - C_6 -Alkinylgruppe, wobei diese Gruppen ihrerseits ein bis fünf Halogenatome tragen können;

R10 ferner ein Phenylrest, welcher ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen kann:
Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy,
C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, welcher ein bis zwei Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden

Reste tragen kann: C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl,
C₁-C₄-Alkoxy, Phenyl, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder
C₁-C₄-Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl,
3-Methyl-1-pyrazolyl, 4-Methyl-1-pyrazolyl,
3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl, 3-Phenyl-1-pyrazolyl,

4-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Chlor-1-pyrazolyl,
4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl, 1-Benzimidazolyl,
1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl,
5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl, 3,4-Dichlor-imidazol-1-yl;

R10 ferner ein Gruppe

30

35

$$--N = C < R^{11}$$

worin \mathbb{R}^{11} und \mathbb{R}^{12} , die gleich oder verschieden sein können, bedeuten:

- 40 $C_1-C_8-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_8-Cycloalkyl$, wobei diese Reste einen $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkylthio$ und/oder einen gegebenenfalls substituierten Phenylrest, wie insbesondere vorstehend genannt, tragen können;
- Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy,

WO 97/38980

PCT/EP97/01684

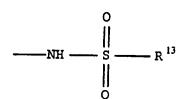
 C_1-C_4 -Halogenalkoxy oder C_1-C_4 -Alkylthio, wobei diese Reste insbesondere den oben genannten entsprechen;

13

oder R^{11} und R^{12} bilden gemeinsam eine C_3 - C_{12} -Alkylenkette, welche ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylgruppen tragen und ein Heteroatom aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthalten kann, wie insbesondere bei R^7 und R^8 genannt.

g) R1 ferner ein Rest

10



15

worin R13 bedeutet:

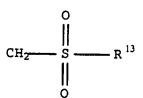
C₁-C₄-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl, C₃-C₈-Cycloalkyl wie insbesondere vorstehend genannt, wobei diese Reste einen C₁-C₄-Alkoxy-, C₁-C₄-Alkylthio- und/oder einen Phenylrest wie oben genannt tragen können;

Phenyl, gegebenenfalls substituiert, insbesondere wie vorstehend genannt.

25

h) R¹ ein Rest

30



- 35 worin R¹³ die oben genannte Bedeutung hat.
 - R kann weiterhin sein: Tetrazol oder Nitril.
- 40 Im Hinblick auf die biologische Wirkung sind Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel I sowohl als reine Enantiomere bzw. reine Diastereomere oder als deren Mischung bevorzugt, in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

14

die bei R¹ im einzelnen genannten C₁-C₄-Alkyl-, C₁-C₄-Halogenalkyl-, C₁-C₄-Alkoxy-, C₁-C₄-Halogenalkoxy-, C₁-C₄-Alkylthiogruppen und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy;

5

- X Stickstoff oder CR14, worin
- R14 Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR14 zusammen mit CR3 einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet,

 10 in der jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt sein kann wie -CH2-CH2-O-, -CH=CH-O-, -CH2-CH2-O-, -CH=CH-CH2O-, insbesondere Wasserstoff, -CH2-CH2-O-, -CH(CH3)-CH(CH3)-O-, -C(CH3)=C(CH3)-O-, -CH=C(CH3)-O- oder -C(CH3)=C(CH3)-S;

15

- R³ die bei R¹ genannten C₁-C₄-Alkyl-, C₁-C₄-Halogenalkyl-, C₁-C₄-Alkoxy-, C₁-C₄-Halogenalkoxy-, C₁-C₄-Alkylthiogruppen und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy oder mit R¹⁴ wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist;
 - R4 und R5 Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, Amino,
- $\begin{array}{lll} \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Alkyl}, & \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Halogenalkyl}, & \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Alkoxy}, & \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Halogen-alkoxy}, & \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Alkylthio}, & \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Alkylamino}, & \textbf{Di-C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{alkylamino}, \\ \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Alkylcarbonyl}, & \textbf{C}_1-\textbf{C}_4-\textbf{Alkoxycarbonyl}, \\ \textbf{Phenyl oder Naphthyl}, & \textbf{die orthoständig über eine direkte} \\ \textbf{Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein} \end{array}$
- 30 Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind oder C₃-C₇-Cyclo-alkyl;
- R⁶ C₁-C₄-Alkyl, C₃-C₅-Alkenyl, wobei die Reste jeweils ein- oder zweifach substituiert sind durch Hydroxy, Marcapto, Carboxy oder Cyano;
 - Z Schwefel oder Sauerstoff.
- 40 Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I sowohl als reine Enantiomere bzw. reine Diastereomere oder als deren Mischung - in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:
 - R^2 $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$

45

X Stickstoff oder CR14, worin

- R14 Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR14 zusammen mit CR3 einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet wie z.B. -CH2-CH2-CH2-, -CH=CH-CH2-, in der jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt sein kann wie -CH2-CH2-O-, -CH=CH-O-, -CH2-CH2-CH2-O-, -CH=CH-CH2O-, insbesondere Wasserstoff, -CH2-CH2-O-, -CH(CH3)-O-, -C(CH3)-C(CH3)-O-, -C(CH3)-O- oder -C(CH3)-C(CH3)-S;
- 10 R^3 die bei R^1 genannten C_1 - C_4 -Alkyl-, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Alkyl-thiogruppen oder mit R^{14} wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist;
- und R⁵ Phenyl (gleich oder verschieden), die durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio oder
- R⁴ und R⁵ sind Phenylgruppen, die orthoständig über eine direkte 20 Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind; oder
 - R^4 und R^5 sind C_3 - C_7 -Cycloalkyl;

bekannt.

- R⁶ C₁-C₃-Alkyl, C₃-C₄-Alkenyl, wobei die Reste jeweils ein- oder zweifach substituiert sind durch Hydroxy oder einfach substituiert sind durch Carboxy;
- 30 Z Schwefel oder Sauerstoff.

Die Verbindungen der vorliegenden Erfindung bieten ein neues therapeutisches Potential für die Behandlung von Hypertonie, pulmonalem Hochdruck, Myokardinfarkt, Angina Pectoris, akutem

- 35 Nierenversagen, Niereninsuffizienz, zerebralen Vasospasmen, zerebraler Ischämie, Subarachnoidalblutungen, Migräne, Asthma, Atherosklerose, endotoxischem Schock, Endotoxin-induziertem Organversagen, intravaskulärer Koagulation, Restenose nach Angioplastie, benigne Prostata-Hyperplasie, ischämisches und
- 40 durch Intoxikation verursachtes Nierenversagen bzw. Hypertonie und Krebserkrankungen, insbesondere Prostata- und Hautkrebs.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Kombination von Verbindungen der Formel I mit Hemmstoffen des Renin-Angiotensin-45 Systems (RAS). RAS-Hemmstoffe sind beispielsweise aus EP 634 175 PCT/EP97/01684

16

Die erfindungsgemäßen Kombinationen eignen sich zur Behandlung von solchen Krankheiten, für die auch die Verbindungen der Formel I allein Wirksamkeit zeigen, insbesondere zur Behandlung von Hypertomie und chronischer Herzinsuffizienz.

5

WO 97/38980

Die gute Wirkung der Verbindungen läßt sich in folgenden Versuchen zeigen:

Rezeptorbindungsstudien

10

Für Bindungsstudien wurden klonierte humane ET_A -Rezeptor-exprimierende CHO-Zellen und Meerschweinchen-Kleinhirnmembranen mit > 60 % ET_B - im Vergleich zu ET_A -Rezeptoren eingesetzt.

15 Membranpräparation

Die ETA-Rezeptor-exprimierenden CHO-Zellen wurden in F₁₂-Medium mit 10 % fötalem Kälberserum, 1 % Glutamin, 100 E/ml Penicillin und 0,2 % Streptomycin (Gibco BRL, Gaithersburg, MD, USA) ver-20 mehrt. Nach 48 h wurden die Zellen mit PBS gewaschen und mit 0,05 % trypsinhaltiger PBS 5 min inkubiert. Danach wurde mit F₁₂-Medium neutralisiert und die Zellen durch Zentrifugation bei 300 x g gesammelt. Zur Lyse der Zellen wurde kurz das Pellet mit Lysispuffer (5 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 10 % Glycerin) gewaschen 25 und danach in einer Konzentration von 10⁷-Zellen/ml Lysispuffer 30 min bei 4°C inkubiert. Die Membranen wurden bei 20.000 x g 10 min zentrifugiert und das Pellet in flüssigem Stickstoff gelagert.

30 Meerschweinchenkleinhirne wurden im Potter-Elvejhem-Homogenisator homogenisiert und durch differentielle Zentrifugation 10 min bei 1.000 x g und wiederholte Zentrifugation des Überstandes 10 min bei 20.000 x g gewonnen.

35 Bindungstests

Für den ET_A- und ET_B-Rezeptorbindungstest wurden die Membranen in Inkubationspuffer (50 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 5 mM MnCl₂, 40 μg/ml Bacitracin und 0,2 % BSA) in einer Konzentration von 50 μg Protein 40 pro Testansatz suspendiert und bei 25°C mit 25 pM [125J]-ET₁ (ET_A-Rezeptortest) oder 25 pM [125J]-RZ₃ (ET_B-Rezeptortest) in Anwesenheit und Abwesenheit von Testsubstanz inkubiert. Die unspezifische Bindung wurde mit 10·7 M ET₁ bestimmt. Nach 30 min wurde der freie und der gebundene Radioligand durch Filtration 45 über GF/B Glasfaserfilter (Whatman, England) an einem Skatron-Zellsammler (Skatron, Lier, Norwegen) getrennt und die Filter mit eiskaltem Tris-HCl-Puffer, pH 7,4 mit 0,2 % BSA gewaschen.

Die auf den Filtern gesammelte Radioaktivität wurde mit einem Packard 2200 CA Flüssigkeitszintillationszähler quantifiziert.

17

Funktionelles in vitro-Testsystem für die Suche nach Endothelin-5 rezeptor (Subtyp A)-Antagonisten

Dieses Testsystem ist ein funktioneller, auf Zellen basierender Test für Endothelinrezeptoren. Bestimmte Zellen zeigen, wenn sie mit Endothelin 1 (ET1) stimuliert werden, einen Anstieg der intrazellulären Calciumkonzentration. Dieser Anstieg kann in intakten Zellen, die mit Calcium-sensitiven Farbstoffen beladen wurden, gemessen werden.

Aus Ratten isolierte 1-Fibroblasten, bei denen ein endogener

15 Endothelinrezeptor vom A-Subtyp nachgewiesen wurde, wurden mit dem Fluoreszenzfarbstoff Fura 2-an wie folgt beladen: Nach Trypsinierung wurden die Zellen in Puffer A (120 mM NaCl, 5 mM KCl, 1,5 mM MgCl₂, 1 mM CaCl₂, 25 mM HEPES, 10 mM Glucose, pH 7,4) bis zu einer Dichte von 2 x 106/ml resuspendiert und in

20 30 min bei 37°C im Dunkeln mit Fura 2-am (2 μM), Pluronics F-127 (0,04 %) und DMSO (0,2 %) inkubiert. Danach wurden die Zellen zweimal mit Puffer A gewaschen und zu 2 x 106/ml resuspendiert.

Das Fluoreszenzsignal von 2 x 10⁵ Zellen pro ml bei Ex/Em 380/510 25 wurde bei 30°C kontinuierlich registriert. Zu den Zellen wurden die Testsubstanzen und nach einer Inkubationszeit von 3 min ET1 wurde die maximale Änderung der Fluoreszenz bestimmt. Die Antwort der Zellen auf ET1 ohne vorherige Zugabe einer Testsubstanz diente als Kontrolle und wurde gleich 100 % gesetzt.

30

Testung der ET-Antagonisten in vivo

Männliche 250 - 300 g schwere SD-Ratten wurden mit Amobarbital narkotisiert, künstlich beatmet, vagotomisiert und despinali35 siert. Die Arteria carotis und Vena jugularis wurden kathetisiert.

In Kontrolltieren führt die intravenöse Gabe von 1 $\mu g/kg$ ET1 zu einem deutlichen Blutdruckanstieg, der über einen längeren Zeit-40 raum anhält.

Den Testtieren wurde 5 min vor der ET1 Gabe die Testverbindungen i.v. injiziert (1 ml/kg). Zur Bestimmung der ET-antagonistischen Eigenschaften wurde der Blutdruckanstieg in den Testtieren mit 45 dem in den Kontrolltieren verglichen.

18

Endothelin-1 induzierter "sudden death" an Mäusen

Das Testprinzip besteht in der Hemmung des durch Endothelin verursachten plötzlichen Herztodes der Maus, der wahrscheinlich 5 durch Verengung der Herzkranzgefäße bedingt ist, durch Vorbehandlung mit Endothelin-Rezeptorantagonisten. Nach intravenöser Injektion von 10 nmol/kg Endothelin im Volumen von 5 ml/kg Körpergewicht kommt es innerhalb weniger Minuten zum Tod der Tiere.

10

Die letale Endothelin-1 Dosis wird jeweils an einem kleinen Tierkollektiv überprüft. Wird die Prüfsubstanz intravenös appliziert, erfolgt meist 5 min danach die im Referenzkollektiv letale Endothelin-1 Injektion. Bei anderen Applikationsarten verlängern sich 15 die Vorgabezeiten, gegebenenfalls bis zu mehreren Stunden.

Die Überlebensrate wird dokumentiert und effektive Dosen, die 50 % der Tiere 24 h oder länger gegen den Endothelin-Herztod schützen (ED 50) werden ermittelt.

20

Funktioneller Gefäßtest für Endothelin-Rezeptorantagonisten

An Aortensegmenten des Kaninchens wird nach einer Vorspannung von 2 g und einer Relaxationszeit von 1 h in Krebs-Henseleitlösung 25 bei 37°C und einem pH-Wert zwischen 7,3 und 7,4 zunächst eine K+-Kontraktur ausgelöst. Nach Auswaschen wird eine Endothelin-Dosiswirkungskurve bis zum Maximum erstellt.

Potentielle Endothelin-Antagonisten werden an anderen Präparaten 30 des gleichen Gefäßes 15 min vor Beginn der Endothelin-Dosis-wirkungskurve appliziert. Die Effekte des Endothelins werden in % der K+-Kontraktur berechnet. Bei wirksamen Endothelin-Antagonisten kommt es zur Rechtsverschiebung der Endothelin-Dosiswirkungs-kurve.

35

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in üblicher Weise oral oder parenteral (subkutan, intravenös, intramuskulär, intraperotoneal) verabfolgt werden. Die Applikation kann auch mit Dämpfen oder Sprays durch den Nasen-Rachenraum erfolgen.

40

Die Dosierung hängt vom Alter, Zustand und Gewicht des Patienten sowie von der Applikationsart ab. In der Regel beträgt die tägliche Wirkstoffdosis zwischen etwa 0,5 und 50 mg/kg Körpergewicht bei oraler Gabe und zwischen etwa 0,1 und 10 mg/kg Körpergewicht 45 bei parenteraler Gabe.

Die neuen Verbindungen können in den gebräuchlichen galenischen Applikationsformen fest oder flüssig angewendet werden, z.B. als Tabletten, Filmtabletten, Kapseln, Pulver, Granulate, Dragees, Suppositorien, Lösungen, Salben, Cremes oder Sprays. Diese werden in üblicher Weise hergestellt. Die Wirkstoffe können dabei mit den üblichen galenischen Hilfsmitteln wie Tablettenbindern, Füllstoffen, Konservierungsmitteln, Tablettensprengmitteln, Fließreguliermitteln, Weichmachern, Netzmitteln, Dispergiermitteln, Emulgatoren, Lösungsmitteln, Retardierungsmitteln, Antioxidantien und/oder Treibgasen verarbeitet werden (vgl. H. Sucker et al.: Pharmazeutische Technologie, Thieme-Verlag, Stuttgart, 1991). Die so erhaltenen Applikationsformen enthalten den Wirkstoff normalerweise in einer Menge von 0,1 bis 90 Gew.-%.

15 Synthesebeispiele

Beispiel 1

3 · (2 · Acetoxy · ethoxy) · 2 · hydroxy · 3 , 3 · diphenyl · propionsäuremethyl · 20 ester

7,95 g (31,3 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester wurden unter N₂ in 20 ml Diethylether gelöst, auf 0°C gekühlt und mit 5,87 ml (31,3 mmol) Essigsäure-2-hydroxyethylester (50 %ig) 25 und 3 Tropfen BF₃·Et₂O versetzt. Nach Entfernen des Eisbades wurde 2 h bei RT nachgerührt.

Die Reaktionslösung wurde nacheinander mit NaCl-Lösung und NaHCO3-Lösung gewaschen und die organische Phase über MgSO4 ge30 trocknet und eingeengt. Man erhielt 12,3 g eines schwach-gelben Öls, das ohne weitere Reinigung und Charakterisierung umgesetzt wurde.

Beispiel 2

35

3-(2-Acetoxy-ethoxy)-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yl-oxy)-3,3-diphenylpropionsauremethylester

4 g (11,1 mmol) 3-(2-Acetoxy-ethoxy)-2-hydroxy-3,3-diphenyl40 propionsäuremethylester wurden unter N₂ in 20 ml DMF gelöst, mit
770 mg (5,6 mmol) K₂CO₃ und 2,24 g (11,1 mmol) 2-Methansulfonyl-4-methoxy-6-methylpyrimidin versetzt und 2 h bei 80°C gerührt. Anschließend wurde mit 20 ml H₂O verdünnt, zweimal mit
30 ml Diethylether extrahiert, die organische Phase über MgSO₄ ge45 trocknet, eingeengt und der Rückstand an Kieselgel mit Essig-

PCT/EP97/01684 WO 97/38980

ester/Cyclohexangemischen chromatographisch gereinigt. Man erhielt 4,8 g. (90 %) eines farblosen Öls.

20

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 2,10 (s, 3H); 2,35 (s, 3H); 3,50 (s, 3H); 3,85 (s, 6H); 4,00 (m, 2H); 4,30 (m, 2H); 6,00 5 (s, 1H), 6,25 (s, 1H)7,20 - 7,50 (m, 10H)

Beispiel 3

- 10 3-(2-Hydroxy-ethoxy)-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy) -3,3-diphenylpropionsäure
 - 4,8 g (10 mmol) 3-(2-Acetoxy-ethoxy)-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy(3,3-diphenyl-propionsäuremethylester wurden in
- 15 80 ml Dioxan und 40 ml 1n KOH-Lösung gelöst und 8 h bei 90°C gerührt. Die Lösung wurde mit 50 ml H2O verdünnt und mit Diethylether extrahiert. Die wäßrige Phase wurde mit 10 ml 1N HCl-Lösung neutralisiert, zweimal mit Diethylether extrahiert, die organische Phase getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde an 20 Kieselgel mit Cyclohexan/Essigestergemischen chromatographisch
- gereinigt und nach Auskristallisieren aus Diethylether/Hexan wurden 1,2 g (28 %) farblose Kristalle erhalten.

1H-NMR (CDCl₃)
$$\delta$$
: 2,25 (s, 3H); 3,55 (m, 2H); 3,65-3,85 (m, 3H); 3,90 (s, 6H), 6,10 (s, 1H); 6,25 (s, 1H); 6,40 (breit, 1H), 7,20 - 7,60 (m, 10H)

Beispiel 4

- 30 3-(2-Hydroxy-2-methoxycarbonyl-1,1-diphenyl-ethoxy)-2,2-dimethylpropionsäuremethylester
 - 12,7 g (50 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester wurden in 50 ml Diethylether gelöst, mit 6,6 g (50 mmol)
- 35 3-Hydroxy-2,2-dimethyl-propionsäuremethylester und 1 ml BF₃-Et₂O versetzt und 18 h bei Raumtemperatur gerührt. Das Lösungsmittel wurde abgedampft und der ölige Rückstand ohne weitere Reinigung und Charakterisierung umgesetzt.
- 40 Beispiel 5
 - 3-[2-Methoxycarbonyl-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy)-1,1-diphenyl-ethoxy]2,2-dimethyl-propionsäuremethylester
- 45 10 g (25,9 mmol) 3-(2-Hydroxy-2-methoxycarbonyl-1,1-diphenylethoxy)-2,2-dimethyl-propionsäuremethylester wurden unter N_2 in 40 ml DMF gelöst, mit 1,78 g (13 mmol) K_2CO_3 und 5,2 g (25,9 mmol)

21

2-Methansulfonyl-4-methoxy-6-methylpyrimidin versetzt und 2 h bei 80°C gerührt. Anschließend wurde mit 40 ml H₂O verdünnt, zweimal mit 30 ml Diethylether extrahiert, die organische Phase über MgSO₄ getrocknet, eingeengt und der Rückstand an Kieselgel mit Essig-5 ester/Cyclohexangemischen chromatographisch gereinigt. Man erhielt nach Auskristallisieren aus Diethylether/Hexan 11,8 g (90 %) des Produkts als farblose Kristalle.

Smp: 143°C

10

Beispiel 6

3-[2-Carboxy-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy)-1,1-diphenyl-ethoxy]-2,2-dimethyl-propionsaure

15

10,1 g (20 mmol) 3-[2-Methoxycarbonyl-2-(4-methoxy-6-methyl-pyri-midin-2-yloxy)-1,1-diphenyl-ethoxy]-2,2-dimethyl-propionsäuremethylester wurden in 50 ml Dioxan und 50 ml 2N NaOH-Lösung gelöst und 4 h bei 80°C gerührt. Die Lösung wurde mit 300 ml H₂O verdünnt und mit 100 ml Essigester extrahiert. Die wäßrige Phase wurde mit 1N HCl neutralisiert, mit Essigester extrahiert, die organische Phase über MgSO₄ getrocknet, filtriert und eingeengt. Der ölige Rückstand wurde aus Diethylether/Hexan auskristallisiert und man erhielt 4,1 g (42 %) farblose Kristalle.

25

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1,10 (s, 3H); 1,20 (s, 3H); 2,50 (s, 3H); 3,65 (d, 1H); 3,80 (s, 3H); 3,90 (d, 1H); 5,95 (s, 1H); 6,25 (s, 1H); 7,20 - 7,50 (m, 10H)

30 Analog lassen sich die in Tabelle 1 aufgeführten Verbindungen herstellen.

35

40

N R ²	×)	R ₃
) CH — 0 —	0 <u>⇒</u> 0
R4	- z c	RS R
	R6	

Nr.	R1	R ⁴ , R ⁵	R6	R ²	R³	×	2
408.	HO	Phenyl	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
409.	НО	Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	OMe	Ме	СН	0
410.	НО	Pheny1	HO-CH2-CH2-	Ме	Ме	СН	0
411.	НО	Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
412.	ЮН	Pheny1	HO-CH2-CH2-	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
413.	НО	Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	ņ	. 0
414.	ᆼ	Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
415.	НО	Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
416.	ЮН	Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
417.	НО	Pheny1	HO·CH ₂ ·CH ₂ -	Et	Et	СН	0
418.	НО	Pheny1	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0

Tabelle 1

	R1	R4. R5	99				
18			IN.	K.	R	×	2
5		Pheny1	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	ОМе	Me	HJ	0
픙		Pheny1	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	Me	Me	ð	0
픙		Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	Me	Et	ij	0
픙		Pheny1	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	OMe	CH2-CH3-CH3-C	H, -C) 0
HO		Pheny1	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	OMe	O-CH3-CH3-C	۲) c
픙		Pheny1	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	Me	СН,-СН,-СН,-С	H, -C	
퓡		Phenyl	НО-СН2-СН (ОН) -СН2-	OMe	OMe	Z) c
동		Phenyl	HO-CH2-CH (OH) -CH2-	NMe ₂	NMe	Z	
픙		Pheny1	HO-CH2-CH (OH) -CH2-	Et	Et	: E) c
픙		o-F-Phenyl	HO-CH2-CH2-	ОМе	Me	E .	
ЮН		o-F-Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	Me	Me	; E	
OH		m-F-Phenyl	HO-CH2-CH2-	Me	±	E .	
ЮН		m-OMe-Phenyl	HO - CH CH	OMo	מהיים להיים		
ĕ		m - Mo - Dhomes	7 7	21.0	Cn2-Cn2-Cn2-C	12.C	0
, I.		וון - שפּ - בחפחאַ ד	HO-CH2-CH2-	OMe	0-CH2-CH2-C	၁-	0
8		p-Cl-Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	Me	CH2-CH2-CH2-C	42-C	0
픙		p-F-Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	OMe	OMe	Z	0
ЮН		m-OMe-Phenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -		NMe,	2	
НО		m-OMe-Phenyl	HO-CH2-CH2-		Et	: =	
ОН		o-F-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	0	OMe	: E	
НО		m-F-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -		Me	5	, ,
핑		m-Me-Phenyl	HO-CH2-CH (OH) -CH2-		Me	3	,
						;	-

1	19	24 25	76	R ²	R ³	×	2
140			но-сн,-сн (ОН) -СН,-	Me	Et	ES	0
440.	uo	III - OME - FIREILY 1	7::: (::::) ::: 7::: 0!!				
441.	но	p-Me-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
442.	НО	p-Cl-Phenyl	HO-CH2-CH (OH) - CH2-	Оме	0-CH2-CH2-C	-c	0
443.	НО	p-F-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) - CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
444.	НО	m-Me-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
445.	HO	p-C1-Phenyl	HO-CH ₂ -CH(OH)-CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
446.	НО	p-Cl-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	Et	Et	Æ	0
447.	НО	Pheny1	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ .	Оме	ОМе	СН	0
448.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	Me	СН	0
449.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
450.	НО	Pheny1	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Же	Et	СН	0
451.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
452.	НО	Pheny1	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	ე-	0
453.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
454.	ЮН	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0
455.	НО	Pheny1	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N.	0
456.	НО	Pheny1	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Βt	Et	H)	0
457.	НО	Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	ОМе	ОМе	СН	0
458.	НО	Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	ОМе	Ме	СН	0
459.	НО	Pheny1	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	Me	Me	НЭ	0
460.	НО	Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	Ме	Et	Æ	0

	×	Сиз-сиз-си 0	0-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-C 0	OMe		2 6		ОМе	Me CH O		5	CD	CH2-CH2-CH2-C	0-CH2-CH2-C	ر			2	e ₂ N	Z E	N CH	N CH	CH CH	N HO HO HO	e CH CH CH CH CH
53	- N-		a	Ме	ОМе	NMe			OMe	ОМе	Me			owe	ОМе	Me				e ₂						
98	СН1-СН2- (НО-СН1)	CH CH (HO. CH.) C CH.	C C (HO CH2) 2C - CH2 -	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH3),C-CH3-	CH3 - CH2 - (HO - CH2) - C - CH2 -	THU-HU-HU-HU-HU-HU-HU-HU-HU-HU-HU-HU-HU-H	(o chi2) 2chi - chi2-	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH2) -CH2-CH2-	7110 1107 1710 0111	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ .	(HO-CH,), CH-CH,-	יוס מס (הס-טח)	(110 - Ch2) 2Ch - Ch3 +	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ -(HO-CH ₂) 2C-CH ₂ -	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ -	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - (HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ -	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - (HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ -	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - (HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ - CH ₃ -CH ₂ - (HO-CH ₂) 2C-CH ₂ -	
R4, R5	Phenyl	Phenyl	Dhony		Phenyl	Phenyl	Phenyl	o-F-Phenvl	144	m-r-Phenyl	p·F-Phenyl	m-OMe-Phenyl	m-Me-Phenyl	10,00	p-ci-riienyi	p-Me-Phenyl	m-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl		m-OMe-Phenyl		henyl enyl		17	11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11	
\mathbb{R}^1	НО	НО	Ho		E C	ЮН	НО	ЮН	H.O.	5	НО	но	ЮН	ë		ЮН	НО	но		НОН	·					
Nr.	461.	462.	463.	, , ,	404	465.	466.	467.	468		469.	470.	471.	472		473.	474.	475.	716		477.	477.	477.	477.	478.	477. 478. 479. 480.

: 011
CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-
CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-
CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-
СН3 - СН2 - (НО - СН2) 2С - СН2 -
CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-
HO- (CH ₂) ₃ -
HO- (СН ₂) ₃ -
HO- (CH ₂) ₃ -
HO- (СН ₂) ₃ -
но- (сн ₂) ₃ -
но- (СН ₂) ₃ -
HO- (СН ₂) ₃ -
HO- (СН ₂) з-
но - (СН ₂) ₃ -
но- (сн ₂) _з -
HO- (CH ₂) 4-
HO - (CH ₂) 4 -
HO- (CH ₂) 4-
HO- (СН ₂) ₄ -
HO- (CH ₂) 4-
HO - (CH ₂) 4 -

		Т	Т	\neg	_	T	\neg	+			_	Т	7	_		Т		_T		-	_	_	<u> </u>				
	2	c	<u> </u>	0	0	c		0	0	0	0	c	, ,	2	0	c	,	0	0	0	0.	c	<u>.</u>	0		0	0
	×	13 - C	,	2	z	H	1	5	HS	Œ	2-C	U	0	2-2	z	Z		5	5	8	5	ij	C	رد		ပု	
	R3	CH,-CH,-CH,-C	7. 7.		Me ₂	Et	No.			EC	CH2-CH2-CH2-C	0-CH2-CH2-C	CH1-CH1-CH2	7117 711	OMe	NMe ₂		1	a				110	Cn2-Cn2-Cn2-C	0-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-C	OMe
	R ²	Me	OWO		NMe ₂	Et	OMP				ОМе	ОМе	Me		OMe	NMe ₂	£			٥	Me	e. Et	OWO.				ОМе
		-									0	0	Σ		2	Z	G.	2 6		0	Me	Me	2	5 6	5	Me	<u> </u>
96	K	HO- (CH ₂) 4-	HO - (CH ₂) 4 -	HO - (CH2)	\$ 17 in	HO- (CH ₂) 4-	HO- (CH ₂) ₃ -	но- (сн.) ,-	HO- (CH2) 3-	HO. (Cu.)	cn2/3-	HO- (CH ₂) ₃ -	HO- (CH ₂) 3-	НО- (СН-)		HO- (CH ₂) ₃ -	HO - (CH ₂) ₃ -	HO- (CH.) , -	HO- (CH-)	HO- (CH-)	-02/4	HO- (CH ₂) ₄ -	HO- (CH ₂) 4-	HO- (CH2)	# (7 m	- 0 (2	H ₂) 4 -
	+	НО-	НО-	HO-		- OH	- OH	HO- (HO-	EQ.		НО- () -ОН) - OH) - OH	HO- (HO- 0H	E			- OH	HO- (HO- (4	HO. (Cu.)		HO- (CH ₂) 4
R4 R5		rnenyı	Pheny1	Phenyl	Dhanul	· menty 1	O-F-Phenyl	o-F-Pheny1	m-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl	m-Mo-phonic	ıı - Me - Filenyı	p-Cl-Phenyl	p-F-Phenyl	m - OMo - Dhonir 1	" one Filelly 1	m-OMe-Phenyl	o-F-Phenyl	m-F-Phenvl	m-Me-Phenvl	m - OMo - phony 1	one rueny.	p-Me-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-F-Phenvl	-Mo-Dhom:	m ne ruenyı
R1	ä		НО	НО	Fö			ЮН	÷ö	Hö	E			ОН	F		HO HO	НО	HO	НО	HO		OH HO	но но	НО	HO	
Nr.	503		504.	505.	506.	202	. , 00	508.	509.	510.	511.	T		513.	514.	Ť		516.	517.	518.	519.	7		521.	522.	523.	7

524. OH 525. OH 526. OH 527. OH						
	p-Cl-Phenyl	НО- (СН2) 4-	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
	p-Cl-Phenyl	HO- (CH ₂) 4-	Et	Et	СН	0
	Phenyl	HO ₂ C - CH ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
	Phenyl		ОМе	OEt	CH	0
	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	ОМе	Ме	පි	0
529. OH	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	Ме	Me	CH	0
530. OH	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	Ме	Et	æ	0
531. OH	Phenyl	HO ₂ C · CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
532. ОН	Pheny1	HO ₂ C - CH ₂ -	OMe	O-CH2-CH2-C	၁-	0
533. ОН	Pheny1	HO ₂ C · CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
534. OH	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0
535. OH	Phenyl	HO ₂ C - CH ₂ -	NMe ₂	MMe ₂	Z	0
536. OH	Phenyl	HO ₂ C - CH ₂ -	Et	ET	CH	0
537. OH	Pheny1	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
538. OH	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) ₂ -	ОМе	Ме	Æ	0
539. ОН	Phenyl	HO ₂ C · (CH ₂) 2 ·	Ме	Ме	HJ.	0
540. OH	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	Ме	Et	СН	0
541. OH	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
542. OH	Pheny1	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	<u>ي</u>	0
543. OH	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
544. OH	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) 2-	ОМе	ОМе	Z	0

1 2	-	L					
NE.	K1	R4, R5	R6	R2	63	,	
545.	НО	Phenyl	HO,C- (CH.),-	: 0714		×	2
546.	HO	Phenyl	2 (Z::::) - 2 - On	INME2	NMe ₂	2	0
547	11.0		AU2C- (CH2) 2-	Et	Et	СН	0
	EO.	O-F-Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	OMe	Me	H _O	0
548.	ЮН	o-F-Phenyl	HO2C-CH2-	Mp	Mo	100	, ,
549.	ОН	m-F-Phenyl	но,с-сн,-) (A	2 2	5	2
550.	Ю	m-OMe-Phenyl	HO-C-CH" -	Me C	27	H _O	0
551.	HO	- Mo- Ohom:	7::0 -70::	Ome	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
	5 3	m ne rueny.	HO ₂ C-CH ₂ -	Оме	0-CH2-CH2-C	ပ္	c
352.	E	p-Cl-Phenyl	HO ₂ C - CH ₂ -	Me	CH1-CH1-CH1-C	H C	
553.	ЮН	p-F-Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	Q S	2	2 2 2	0
554.	НО	m-OMe-Phenyl	110 D-On	Orice	owe owe	N	0
200		T from the	402C-CH2-	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
555.	OH	o-F-Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	OMe	OM O	20	
556.	но	m-F-Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) , -	OMO	2 2	5	
557.	НО	m-Me-Phenyl	HO-C- (CH-) -	ourc.	au.	5	0
558	ä	m_OWc_pt_	2020 (502) 2	Ме	Me	H.	0
		™-ome-rnenyı	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	Me	Βt	СН	0
559.	НО	p-Me-Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	OMe	CH1-CH2-CH	ر - د	
560.	НО	p-Cl-Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	O.W.	2 2 2 0	2 7	
561.	но	p-F-Pheny1	HO ₂ C- (CH ₂) 2-	No.	o cn2 cn2	ر	
562.	HO	m-OWe-phonin	7 (7::::) -7:::	ме	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
		One - rueny I	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0
563.	ОН	p-Cl-Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) , -	NMO	MMO];	
564.	но	p-Cl-Phenyl			wrie 2	Z	
565:	HO	Phenyl			Et	5	0
			102c- (cn2/3-	ОМе	OMe	E	0

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R³	×	2
566.	Ю	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -	ОМе	Ме	СН	0
. 199	НО	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₃ -	Ме	Ме	СН	0
568.	Ю	Phenyl	HO ₂ C · (CH ₂) ₃ ·	Ме	Et	СН	0
.695	ЮН	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	42-C	0
570.	НО	Phenyl	HO ₂ C · (CH ₂) 3 ·	ОМе	O-CH2-CH2-C	၁-	0
571.	Ю	Pheny1	HO ₂ C - (CH ₂) 3-	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
572.	ЮН	Phenyl	нО ₂ С - (СН ₂) ₃ -	ОМе	ОМе	N	0
573.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C · (CH ₂) 3 ·	NMe ₂	NMe ₂	N	0
574.	Ю	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -	Et	Et	CH	0
575.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C - CH (CH ₃) - CH ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
576.	ОН	Pheny1	HO ₂ C-CH (CH ₃) -CH ₂ -	оме	Ме	СН	0
577.	Ю	Phenyl	HO ₂ C - СН (СН ₃) -СН ₂ -	Ме	Ме	СН	0
578.	ЮН	Pheny1	HO ₂ C - СН (СН ₃) - СН ₂ -	Ме	Bt	СH	0
579.	НО	Phenyl	HO ₂ C - СН (СН ₃) - СН ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H₂-C	0
580.	Ю	Phenyl	но ₂ с - сн (сн ₃) - сн ₂	ОМе	0-CH2-CH2-C	-c	0
581.	НО	Phenyl	HO ₂ C · CH (CH ₃) · CH ₂ ·	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
582.	НО	Phenyl	HO ₂ C · CH (CH ₃) · CH ₂ ·	ОМе	ОМе	N	0
583.	НО	Phenyl	HO ₂ C - CH (CH ₃) - CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
584.	НО	Phenyl	HO ₂ C · CH (CH ₃) · CH ₂ ·	Et	Et	СH	0
585.	но	o-F-Phenyl	но₂с - (сн₂) ₃ -	ОМе	Me	CH	0
586.	НО	o-F-Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) 3-	Ме	Жe	СН	0

Γ	\top	1.	T	T.	T	Т	Т	Т	Т	Т	\neg	7		Т	Т	7	7	Т	_	_	Ť		Г
,	7 (,	0 (5	0	0	0	0	o (0 0	2	0	0	0	c) 0)			2	0	0	_
>	د ا	5	7 7	ا ر	ا -20	٤ ١	4 i	5 5	5 5	5 5	5	5	I ₂ -C	Ų	13-C		. 2	: =	j 8	5 6	5	CH	:
B3	:	The state of the s	0-CHCHC	CH-CH-CH	2112 2112	OLIC MINO	INMEZ Di	240	Die On	No.		FC	CH2-CH2-CH2-C	0-CH2-CH2-C	CH, - CH, - CH, - C	ОМе		E .	OMO				10
R2	Me	OMe	OMe	Ψp	OMo			OMO	OM6	Mp	No.	Inc	ОМе	ОМе	Me	OMe	NMe,						<u> </u>
R6	HO ₂ C - (CH ₂) ₃ -	HO ₂ C · (CH ₂) 3 ·	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -	НО2С- (СН2) 3-	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -	НО.С. (СН.)	HO ₂ C - CH (CH ₃) - CH ₃	HO ₂ C - CH (CH ₃) - CH ₂	HO ₂ C · CH (CH ₁) · CH ₂	HO,C-CH (CH,) -CH,	מוט (נוט) מייט חייט חייט מיי	102c-ch (ch3) -ch2	HO ₂ C-CH (CH ₃) -CH ₂	HO ₂ C - CH (CH ₃) - CH ₂	HO ₂ C - CH (CH ₃) - CH ₂	HO ₂ C - CH (CH ₃) - CH ₂	HO ₂ C-СH (СН ₃) -СН ₂	HO ₂ C · C (CH ₃) 2 · CH ₂ -	HO ₂ C-C(CH ₃),-CH ₂ -	HO-C-(CH-)	Zin Z (2::0) 2 - 0::0	_ コンシケ・ケーション・・Cボッ・
R4, R5	m-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl	m-OMe-Phenyl	p-C1-Phenyl	p-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl	m-OMe-Phenyl	O-F-Phenyl	m-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	m-OMe-Phenyl	D-Me-Phenyl	Time and	p-Cl-Phenyl	D-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-Cl-Phenyl	Phenyl	Phenyl	Phenyl	Phenyl	7 F11011 4
R1	НО	но	HO	но	HO	ЮН	НО	HO	Ю	HO	ЮН	HO		OH.	HO	ОН	ОН	ОН	НО	НО	HO	ЮН	
Nr.	587.	588.	589.	590.	591.	592.	593.	594.	595.	.965	597.	598.	T	T			602.	603.	604.	605.	.909	607.	

Nr.	R1	R4, R5	Ré	R ²	R ³	×	2
.809	НО	Phenyl	HO ₂ C · C (CH ₃) ₂ · CH ₂ ·	OMe	CH2-CH2-CH2-C	42-C	0
.609	Ю	Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	ОМе	O-CH2-CH2-C	-c	0
610.	НО	Phenyl	HO ₂ C · C (CH ₃) ₂ · CH ₂ ·	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
611.	Ю	Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0
612.	뜡	Phenyl	HO ₂ C · C (CH ₃) ₂ · CH ₂ ·	NMe ₂	NMe ₂	N	0
613.	НО	Phenyl	HO ₂ C-C (CH ₃) ₂ -CH ₂ -	Et	Bt	СН	0
614.	НО	Phenyl	H ₂ NC (O) - CH ₂	ОМе	ОМе	СН	0
615.	Ю	Phenyl	H ₂ NC (O) · CH ₂ -	ОМе	Me	СН	0
616.	ОН	Pheny1	H ₂ NC (O) -CH ₂ -	Ме	Me	СН	0
617.	НО	Pheny1	H ₂ NC (O) -CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
618.	ЮН	Phenyl	H ₂ NC (O) - CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
619.	НО	Phenyl	H ₂ NC (O) - CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	ე-	0
620.	НО	Pheny1	H ₂ NC (O) -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H ₂ - C	0
621.	НО	Pheny1	H ₂ NC (O) -CH ₂ -	ОМе	Оме	N	0
622.	но	Pheny1	H ₂ NC (O) -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
623.	ЮН	Phenyl	H ₂ NC (O) -CH ₂ -	Et	Βŧ	СН	0
624.	но	o-F-Phenyl	HO ₂ C - C (CH ₃) ₂ · CH ₂ ·	ОМе	Ме	СН	0
625.	НО	o-F-Phenyl	HO ₂ C · C (CH ₃) 2 · CH ₂ ·	Ме	Ме	СН	0
626.	НО	m-F-Phenyl	HO ₂ C · C (CH ₃) 2 · CH ₂ ·	Ме	Et	СН	0
627.	ЮН	m-OMe-Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
628.	НО	m-Me-Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	Ме	0-CH2-CH2-C	ე-	0

Г		\neg		_	7	Т				-	т-	_		<u> </u>	_	_	—									
	2	0	0	0	0			0	0	0	0			0	0	0			١٥	0	0		5	0	0	0
	×	2-C	Z	Z	EU	ממ	5 6	5	5		2-C	L	,	2-C	Z	z	n C		5	СН	СН	15		۲		
2.4	K2 15	CH2-CH2-CH2-C	Оме	NMe ₂	Bt	OMP				Et	CH2-CH2-CH2-C	O-CH,-CH,-C	7.10 7.10	CH2-CH2-CH2-C	ОМе	NMe ₂					Me	Et	<u> </u>	CH2-CH2-CH2-C	0-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-C
p2	M.	aw	OMe	NMe ₂	Et	OMe	OMo	21.5	DE :	Ме	Me	OMe	9		ОМе	NMe ₂	Et			D	Me	Me			9	Me
R6	HO,C-C(CH,),-CH,-	HO-C-C (CB-) CH-	uo. o. o. (cir.)	1102c-c(ch3)2-cH2-	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	H ₂ NC (0) -CH ₂ -	H ₂ NC (0) -CH ₂ -	H2NC (O) -CH3-	H-NC (O) -CB-	:: xiz (c) - cn2 -	n2NC(U) -CH2 -	H ₂ NC (0) - CH ₂ ·	H ₂ NC (O) - CH ₂ -	H-NC (O) -CII	m2nc(c) -cn2 -	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	H ₂ NC (0) -CH ₂ ·-	H ₂ NC (O) - (CH ₂) 2-	H ₂ NC (0) - (CH ₂) 2 -	Z (Z:::2) - (O) JN-H	11210 - (CH2) 2 -	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC(0) - (CH ₂) ₂ -	H-NC (O) - (On -)	1 No (6) (cm2) 2-	H2NC (0) - (CH ₂) ₂ -
R4, R5	p-Cl-Phenyl	p-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl		one - Fueny 1	o-F-Phenyl	m-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	m-OMe-Phenvl		T Trains and 3	p-cl-Phenyl	p-F-Phenyl	m-Me-Phenvl	n-C1 - Dhom	p ci-rilelly1	p-Cl-Phenyl	Phenyl	Phenyl	Pheny1	200	Fnenyl	Phenyl	Phenyl	Phenyl	
R1	ЮН	ЮН	ЮН	HO	i	E C	ОН	НО	НО	OH	100	5	HO	НО	HO		5	ОН	НО	HO	700	5	но	НО	Ю	
Nr.	629.	630.	631.	632.	633	933.	634.	635.	636.	637.	638		639.	640.	641.		0.4.6.	643.	644.	645.	646		647.	648.	649.	

Nr.	R1	R4, R5	Ré	R2	R3	х	2
650.	НО	Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
651.	НО	Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
652.	НО	Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	Et	Et	СН	0
653.	НО	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	OMe	CH	0
654.	Ю	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Оме	Ме	СН	0
655.	ЮН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Ме	Me	СН	0
656.	Ю	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Ме	Bt	CH	0
657.	Ю	Pheny1	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
658.	ЮН	Pheny1	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	-c	0
659.	ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
.099	НО	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
661.	НО	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
662.	ЮН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Et	Βt	CH	0
663.	HO	o-F-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	ОМе	Me	СН	0
664.	НО	o-F-Phenyl	H ₂ NC (O) - (CH ₂) ₂ -	Ме	Me	СH	0
665.	НО	m-F-Phenyl	H ₂ NC (O) - (CH ₂) ₂ -	Ме	Et	CH	0
.999	НО	m-OMe-Phenyl	H ₂ NC(0) - (CH ₂) ₂ -	Оме	CH2-CH2-CH2C	H ₂ C	0
667.	НО	m • OMe • Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2C	υ	0
.899	ЮН	p-Cl-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2C	H ₂ C	0
. 699	НО	p-F-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
670.	НО	m-OMe-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	z	0

	3													-			T	T					T	T
-	-	>	2	0	0	0) c					<u>- </u>	0	0	0	ع)		-	0	0	c) 0
>	٥ ا	;	5	H)	HJ	3	H2 - C	و	١. ١	2 2		2	5	ಕ	Ð	5	: E	ر	, ,	ן יונ	2-C	Z	Z	5
E8	: -	3 3	Orde	Me	Ме	Bt	CH2-CH3-CH3-C	O-CH3-CH3-C	CH1-CH1-CH1-C	OMP	MMo	7200	24	ОМе	Me	Me	Et	CH CH CH C	7 - nJ - nJ - O	o cuz cuz	CH2-CH2-CH2-C	ОМе	NMe ₂	
R2	Et	OMo	2000	Оме	Ме	Ме	ОМе	OMe	Me	OMe	NMp	201	D.C.	ОМе	ОМе	Me	Жe	OMe	OMe) (A	36	OMe	NMe ₂	
Ré	H ₂ NC(0) · (CH ₂) ₂ ·	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	To (Nich) - City	n2NC (NR) - Ch2 -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H2NC (NH) - CH2-	U-NC (vm) (cm)	n2NC(NH) - (CH2) 2 -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) 2-	H-NC (NH) - (CH-)	7 (7 (1111) (1117) 7	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -
R4, R5	m-OMe-Phenyl	o-F-Phenyl	m·F-Phenvl	Final CA	m-me-Pneny⊥	m-OMe-Phenyl	p-Me-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-C1-Phenyl	Phenyl	* Z	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Oboniel	riieity 1	Phenyl	Phenyl
R1	НО	НО	HO	EO.	5	HO	ЮН	НО	НО	но	но	но	НО	i	5	ОН	НО	ОН	НО	ЮН	ä		HO	НО
Nr.	671.	672.	673.	674		6/5.	676.	677.	678.	679.	680.	681.	682.	603	083.	684.	685.	.989	687.	.889	689	_		691.

				,	ן		
Ŋ.	R1	R4, R5	R6	R2	K2	Y	7
603	ä		NC-CH ₂ -	ОМе	OMe	СН	0
. 250				OMO.	Ψ	E	C
693.	НО	Phenyl	NC-CH ₂ -	Oric	- Line	;	,
694.	HO	Phenyl	NC-CH ₂ -	Ме	Ме	ਲ	0
695.	ЮН	Pheny1	NC-CH2-	Ме	Et	СH	0
696.	ЮН	Phenyl	NC-CH2-	ОМе	СН2-СН2-СН2-С	I ₂ -C	0
697.	HO	Pheny1	NC-CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	·c	0
698	#8	Phenyl	NC-CH2-	Ме	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
669	HÖ	Phenyl	NC-CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
700	HO	Phenyl	NC-CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
701	HO	Pheny1	NC - CH ₂ -	Et	Bt	СН	0
	;						

Tabelle 1 - Fortsetzung

Г	$\neg T$	7		_	T	_	7	7					_			_		_				,		
	7 (5	0	0	0	. c		2	٥	0	0	c	, ,			0	0	0			0	0	c	
>		5 5	E	СН	12C		ر	2 .	z	z	H H	CH	12	13 2	5	CH.	2-C	0	,	١,		-	ij	
53	: 9	a la	au	Et	CH2-CH2-CH2C	0-СН,-СН,С	7-HJHJ	7.17. 7.17	1	e2	Et	OMe				3,5	CH2-CH2-CH2-C	0-CH2-CH2-C	7 - nJ - nJ - nJ	ONG CITY	N Park	NMe ₂ N	Et	Me
R2	OMo	No.	DE.	Ме	ОМе	OMe	Me				Et	OMe	OMe				ОМе	ОМе	Me			NMe ₂	Et	OMe
R6	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ,-	H-2NC (NH) - (CH2) 2-	7 (2) () OK 11	H2NC (NH) - (CH2) 2.	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H2NC (NH) - (CH2); -	H-NC (NH) - (CH-)	1,210 (MI) - (CH2) 2 -	NC-CH ₂ -	NC-CH ₂ -	NC-CH ₂ -	NC - CH2 -	- HO - JN	NC-Cn2-	NC-CH2-	NC-CH ₂ -	NC - CH, -			NC - CH ₂ -	NC (CH ₂) ₂ -
R4, R5	o-F-Phenyl	o-F-Phenyl	m-F-Phenyl	- File :	Pnenyl	m-OMe-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-F-Pheny1.	-			o-F-Phenyl	m-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	m-OMe-Phenyl			p-c1-Fuenyl	p-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	n-Cl - Phenyl	Ciry I	p-c1-Phenyl	Phenyl
R^1	ЮН	НО	HÖ	770	5 3	НО	ОН	НО	ЮН	HO	200		ОН	НО	НО	НО			НО	но	HO			HO
Nr.	702.	703.	704.	705	2	/0b.	707.	708.	709.	710.	711		712.	713.	714.	715.	716	1	717.	718.	719.	T		/21.

2	р1	R4. R5	R6	R ²	R3	×	Z
722	:	Į.	NC (CH ₂) ₂ -	Me	Ме	СН	0
723.	HO	Phenyl		Me	Et	СН	0
724.	НО	Phenyl		ОМе	CH2-CH2-CH2C	12C	0
725.	HO	Pheny1		ОМе	0-CH2-CH2C		0
726.	F	Pheny1		Me	CH2-CH2-CH2C	1 ₂ C	0
727.	HO			ОМе	ОМе	Z	0
728.	HO			NMe ₂	NMe ₂	Z	0
729.	ОН	Phenyl	NC (CH ₂) ₂ -	Et	Et	CH	0
730.	ЮН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	ОМе	ОМе	СН	0
731.	НО	Pheny1	NC (CH ₂) 3-	ОМе	Ме	СН	0
732.	НО	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	Me	Ме	СН	0
733.	НО	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	Me	Et	СН	0
734.	НО	Phenyl	NC (CH ₂) 3 -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
735.	HO	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	Оме	0-CH2-CH2-C	-c	0
736.	HO	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
737.	ЮН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	OMe	OMe	Z	0
738.	ЮН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
739.	HÖ	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	Et	Bt	Ħ	0
740.	НО	o-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	ОМе	Me	E	0
741.	ОН	o-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	Ме	Me	E	0
742.	ЮН	m-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	Me	Et	뚱	0
.							

ž	۵.	20 20					
	- 1	R-, 'R-	Ro	R ²	R3	×	2
743.	ЮН	m-ОMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	ОМе	CH2-CH,-CH,C	H,C	0
744.	НО	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	ОМе	0-CH,-CH,C	 	0
745.	НО	p-Cl-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	Me	CH,-CH,-CH,C	H,C	0
746.	ЮН	p-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	ОМе	OMe	Z	c
747.	ЮН	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	NMe2	NMe,	Z	c
748.	ЮН	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	Et	Et	3) 0
749.	НО	o-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	OMe	OMe	E	0
750.	НО	m-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	OMe	Me	CH	
751.	ЮН	m-Me-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	Me	Me	E.S.	0
752.	НО	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	Me	Et	3	0
753.	НО	p-Me-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
754.	НО	p-Cl-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	OMe	0-CH2-CH3-C	Ü	0
755.	НО	p-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	Ме	CH2-CH2-C	12-C	0
756.	Ю	m-Me-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	OMe	OMe	Z	
757.	ОН	p-Cl-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	NMe ₂		Z	
758.	ЮН	p-Cl-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -			HJ.	0
759.	ОН	Pheny1	CH3-SO2-CH2-	OMe	Me	E	0
760.	ЮН	Phenyl	CH ₃ -SO ₂ -CH ₂ -	Me	Me	5	0
761.	ОН	Pheny1	CH3-SO2-CH2-	Me	Et	E	0
762.	Ю	Pheny1	CH ₃ - SO ₂ - CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2C	120	0
763.	OH.	Phenyl	CH ₃ -SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2C		0
							-

WO 97/38980 PCT/EP97/01684

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R³	×	2
764.	НО	Phenyl	CH3-SO2-CH2-	Ме	CH2-CH2-CH2C	42C	0
765.	НО	Phenyl	CH3-SO2-CH2-	ОМе	ОМе	N	0
766.	НО	Phenyl	CH3-SO2-CH2-	NMe ₂	NMe ₂	N	0
767.	ЮН	Phenyl	CH ₃ - SO ₂ - CH ₂ -	Et	Et	СН	0
768.	Ю	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Оме	ОМе	СН	0
769.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
770.	ЮН	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
771.	НО	Pheny1	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Ме	Et	СН	Ó
772.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ r	Оме	СН2-СН2-СН2-С	H2-C	0
773.	ЮН	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	O-CH2-CH2-C	ე-	0
774.	НО	Pheny1	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
775.	ЮН	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Оме	ОМе	N	0
776.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
777.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Et	Et	СН	0
778.	НО	o-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
779.	ЮН	o-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
780.	НО	m-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
781.	ЮН	m-OMe-Phenyl	H ₃ C - SO ₂ - CH ₂ -	ОМе	сн ₂ -сн ₂ -сн ₂ с	H ₂ C	0
782.	НО	m-OMe-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	0-сн2-сн2с	ວ	0
783.	НО	p-Cl.Phenyl	H ₃ C - SO ₂ - CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2C	H ₂ C	0
784.	ЮН	p-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0

		1					
Nr.	R1	R4, R5	R6	R2	_R 3	*	
785.	ЮН	m-OMe-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	NMe	NMo	< 2	7
786.	НО	m-OMe-Phenyl	H,C-SO,-CH,-	7 1 1	27	2 6	
787.	Ю	O-F-Phenv1	7: 7:	בר ביר סייני	פר	5	o
788	HO	- F	113C 302 Cn2-Cn2-	OMe	ОМе	СН	0
		ıı - r - Pneny⊥	H ₃ C - SO ₂ - CH ₂ - CH ₂ -	ОМе	Me	СН	0
.687	HÖ	m-Me-Phenyl	H3C-SO2-CH2-CH2-	Me	Me	H	c
790.	НО	m-OMe-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Me	Et	=	, ,
791.	НО	p-Me-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	OMP	יים - יהט - יאט		
792.	ЮН	p-C1-Phenyl	H.780CH.	2.10	C.1.2 C.1.2 C	n2-c	0
793.	HO	n-F. Dhony, 1	3 c 202 cm2	Ome	U-CH2-CH2-C	ပ-	0
706		r filelly 1	H3C-SU2-CH2-CH2.	Me	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
194.	НО	m-Me-Phenyl	H3C-SO2-CH2-CH2-	ОМе	OMe	2	
795.	НО	p-Cl-Phenyl	H ₃ C - SO ₂ - CH ₂ - CH ₂ -	Me	NMe	: 2	
796.	НО	p-C1-Phenyl	H,C-SO,-CH,-CH,-	2 10	721		
797.	H	Phonyl	7:: 7:: 75:	72	er.	E E	0
966		TATION	HS-CH2-CH2-	ОМе	Ме	СН	0
/38.	HO	Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	Me	Me	H	C
799.	ЮН	Pheny1	HS-CH ₂ -CH ₂ -	Me	Et	H.	,
800.	но	Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	OMe	CH2-CH2-CH3C	ا ا	
801.	НО	Pheny1	HS-CH ₂ -CH ₂ -	OMP	7 7 7 0	27.	
802.	НО	Pheny1	- THU - CHU - SH		C CH2 CH2		0
803	HO	Dhamil	2112 2115 2117	ме	CH2-CH2-CH2C	^{12}C	0
	5	rienyı	HS-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
804.	НО	Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe,	Z	
805.	ЮН	Pheny1	HS-CH ₂ -CH ₂ -		į	. 5	
					2	;	_

				ľ			
Nr.	\mathbb{R}^1	R4, R5	R6	R2	R³	×	2
806.	НО	o-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
807.	ОН	o-F-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
808.	НО	m-F-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
809.	НО	m-OMe-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	СН2 - СН2 - СН2С	12¢	0
810.	ЮН	m-OMe-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	O-CH2-CH2C		0
811.	HO	p-Cl-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2C	12C	0
812.	ЮН	p-F-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
813.	ЮН	m-OMe-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
814.	ЮН	m-OMe-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	Bt	Bt	СН	0

Patentansprüche

Carbonsäurederivate der Formel I

in der R ein Tetrazol, Nitril oder eine Gruppe $C = \begin{cases} C & \text{o} \\ R^1 \end{cases}$ und die übrigen Substituenten folgende Bedeutung haben:

in der R1 die folgende Bedeutung hat:

- 20 a) Wasserstoff;
 - b) eine Succinylimidoxygruppe;
- c) ein über ein Stickstoffatom verknüpfter
 5-gliedriger Heteroaromat wie Pyrrolyl, Pyrazolyl,
 Imidazolyl und Triazolyl, welcher ein bis zwei Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder ein bis zwei
 der folgenden Reste tragen kann:
- C₁-C₄-Alkyl wie Methyl, Ethyl, 1-Propyl, 2-Propyl, 2-Methyl-2-propyl, 2-Methyl-1-propyl, 1-Butyl, 2-Butyl;

C₁-C₄-Halogenalkyl, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkyl wie beispielsweise Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlordifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Trichlormethyl, 1-Fluorethyl, 2-Fluorethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl und Pentafluorethyl;

C₁-C₄-Halogenalkoxy, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, insbesondere Trifluormethoxy;

PCT/EP97/01684

44

C₁-C₄-Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy;

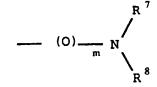
5

WO 97/38980

C₁-C₄-Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio, 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio und Ethylthio;

10

d) R1 ferner ein Rest



15

in dem m für 0 oder 1 steht und R^7 und R^θ , die gleich oder unterschiedlich sein können, die folgende Bedeutung haben:

Wasserstoff

 $C_1-C_0-Alkyl$,

25

20

C3-C6-Alkenyl,

 $C_3-C_6-Alkinyl$,

30

 C_3 - C_8 -Cycloalkyl, wobei diese Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl- und Alkinylgruppen jeweils ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Gruppen tragen können:

35

 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkylthio$, $C_1-C_4-Halogen-alkoxy$ wie vorstehend genannt, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_3-C_6-Alkenylthio$, $C_3-C_6-Alkinyloxy$, $C_3-C_6-Alkinylthio$,

 $C_1-C_4-Alkylcarbonyl,$

40

 $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl,$

 $\label{eq:C3-C6-Alkenylcarbonyl} C_3-C_6-Alkinylcarbonyl, \\ C_3-C_6-Alkenyloxycarbonyl \ \text{und} \ C_3-C_6-Alkinyloxycarbonyl, \\$

Phenyl, gegebenenfalls ein- oder mehrfach, z.B. einbis dreifach substituiert durch Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio,

5

10

15

Di-C₁-C₄-Alkylamino,

 R^7 und R^8 ferner Phenyl, das durch einen oder mehrere, der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio,

oder R^7 und R^8 bilden gemeinsam eine zu einem Ring geschlossene, C_4 - C_7 -Alkylenkette, die ein Heteroatom, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, enthalten kann,

e) R1 ferner eine Gruppe

in der k die Werte 0, 1 und 2, p die Werte 1, 2, 3 und 4 annehmen und R^9 für

 $C_1-C_4-Alkyl,\ C_1-C_4-Halogenalkyl,\ C_3-C_6-Alkenyl,\ C_3-C_6-Alkinyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht, .$

30

35

25

f) R^1 ferner ein Rest OR^{10} , worin R^{10} bedeutet:

Wasserstoff, das Kation eines Alkalimetalls wie Lithium, Natrium, Kalium oder das Kation eines Erdalkalimetalls wie Calcium, Magnesium und Barium oder ein organisches Ammoniumion:

 $C_3-C_8-Cycloalkyl$, welches ein bis drei $C_1-C_4-Alkyl$ gruppen tragen kann;

40

 $C_1\text{--}C_8\text{--}Alkyl$, welches ein bis fünf Halogenatome, und/oder einen der folgenden Reste tragen kann:

 $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkylthio$, Cyano, $C_1-C_4-Alkylcarbonyl$, $C_3-C_8-Cycloakyl$, $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl$, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die aromatischen Reste ihrerseits jeweils ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis

15

20

25

30

35

45

drei der folgenden Reste tragen können: Nitro, Cyano, C_1-C_4 -Alkyl, C_1-C_4 -Halogenalkyl, C_1-C_4 -Alkoxy, C_1-C_4 -Halogenalkoxy und/oder C_1-C_4 -Alkylthio;

eine C₁-C₈-Alkylgruppe, welche ein bis fünf Halogenatome, tragen kann und einen der folgenden Reste trägt: ein 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, oder ein 5-gliedriger Heteroaromat enthaltend ein Stickstoffatom und ein Sauerstoff- oder Schwefelatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:

Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, Phenyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy und/oder C_1 - C_4 -Alkylthio.

eine C_2 - C_6 -Alkylgrupe, welche in der 2-Position einen der folgenden Reste trägt: C_1 - C_4 -Alkoxyimino, C_3 - C_6 -Alkinyloxyimino, C_3 - C_6 -Halogenalkenyloxyimino oder Benzyloxyimino;

eine C_3 - C_6 -Alkenyl- oder eine C_3 - C_6 -Alkinylgruppe, wobei diese Gruppen ihrerseits ein bis fünf Halogenatome tragen können;

 R^{10} ferner ein Phenylrest, welcher ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy und/oder C_1 - C_4 -Alkylthio,

ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, welcher ein bis zwei Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann;

R10 ferner ein Gruppe

$$-N = C <_{R}^{R}^{11}$$

worin R^{11} und R^{12} , die gleich oder verschieden sein können, bedeuten:

 $C_1-C_8-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_8-Cyclo-alkyl$, wobei diese Reste einen $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkyl-thio$ und/oder einen gegebenenfalls substituierten Phenyl-rest tragen können;

5

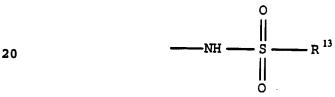
Phenyl, das durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio,

10

oder R^{11} und R^{12} bilden gemeinsam eine C_3 - C_{12} -Alkylenkette, welche ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylgruppen tragen und ein Heteroatom aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthalten kann.

15

g) R1 ferner ein Rest



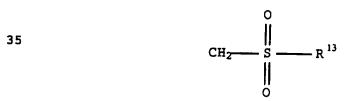
worin R13 bedeutet:

25 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_8-Cyclo-alkyl$, wobei diese Reste einen $C_1-C_4-Alkoxy-$, $C_1-C_4-Alkyl-thio-und/oder$ einen Phenylrest tragen können;

Phenyl, gegebenenfalls substituiert.

30

h) R1 ein Rest



worin R¹³ die oben genannte Bedeutung hat.

- R^2 Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio;
- 45 X Stickstoff oder CR^{14} , worin R^{14} Wasserstoff oder $C_{1.5}$ -Alkyl bedeutet oder CR^{14} zusammen mit CR^3 einen 5-oder 6-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der

15

durch eine oder zwei $C_{1\cdot 4}$ -Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC_{1\cdot 4}-Alkyl ersetzt sein kann;

- 10 R4 und R5 (die gleich oder verschieden sein können):

Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, Phenoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, Amino, C_1 - C_4 -Alkylamino oder C_1 - C_4 -Dialkylamino; oder

- Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte
 Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe,
 ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NHoder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind, oder
 C₃-C₇-Cycloalkyl;
- 25 R6 C_1 - C_{10} -Alkyl, C_3 - C_{10} -Alkenyl oder C_3 - C_{10} -Alkinyl, wobei die Reste jeweils ein- oder mehrfach substituiert sind durch Hydroxy, Mercapto, Carboxy, $R_z > N CO$, wobei R_y und R_z unabhängig voneinander Wasserstoff oder C_1 - C_5 -Alkyl bedeuten; Sulfonyl, Cyano, Guanidino;
 - Z Schwefel oder Sauerstoff.
- Carbonsäurederivate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet,
 dap R=COOH bedeutet.
 - 3. Carbonsäurederivatenach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens einer der Reste \mathbb{R}^4 und \mathbb{R}^5 Phenyl bedeutet.
- 4. Carbonsäurederivate nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß \mathbb{R}^4 und \mathbb{R}^5 beide Phenyl bedeuten.
- 5. Carbonsäurederivate nach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß $R^6=C_1-C_8$ -Alkyl, gegebenenfalls substituiert durch OH oder C_1-C_4 -Alkoxy, und Z=O bedeuten.

WO 97/38980 PCT/EP97/01684

49

- 6. Carbonsäurederivate nach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß X=CH bedeutet.
- 7. Carbonsäurederivate nach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens einer der Reste R^2 , R^3 , C_1 - C_4 -Alkyl bedeutet.
- Verwendung von Verbindungen gemäß Anspruch 1 bis 7 zur Herstellung von Medikamenten zur Behandlung von Hypertonie, pulmonalem Hochdruck, akutem und chronischem Nierenversagen, chronischer Herzinsuffizienz, zerebraler Ischämie, Restenose nach Angioplastie, Prostatakrebs.
- 9. Verwendung einer Kombination einer Verbindung gemäß Anspruch 1 bis 7 mit einem Inhibitor des Renin-Angiotensin-Systems (RAS).

20

25

30

35

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internati Application No PCT/EP 97/01684

A 61 46		<u> </u>	
ÎPC 6	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C07D239/52 C07D239/34 C07D23 A61K31/505	39/60 C07D239/70	C07D403/12
According	to International Patent Classification (IPC) or to both national cl	assification and IPC	
3. FIELD	S SEARCHED		
IPC 6	documentation searched (classification system followed by classifi CO7D	ication symbols)	
Documenta	ation searched other than minimum documentation to the extent the	nat such documents are included in the	ne fields searched
			=
Electronic	data base consulted during the international search (name of data	base and, where practical, search ten	ms used)
C. DOCUM	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	e relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 481 512 A (UBE) 22 April 19 see the whole document	992	1-9
P,X	DE 195 33 023 A (BASF) 18 April cited in the application see the whole document	1996	1-9
P,X	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, vol. 39, no. 11, May 1996, WASHI pages 2123-2128, XP002034887 H.RIECHERS ET AL.: "DISCOVERY A OPTIMIZATION OF A NOVEL CLASS" see page 2123 - page 2127		1-9
Furth	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members ar	e listed in annex.
'A' document consider the consider of thing da citation of document other multiples of the act of t	nt which may throw doubts on priority claim(s) or cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified) the control of t	T' later document published after or priority date and not in corcited to understand the princip invention 'X' document of particular relevance cannot be considered novel or involve an inventive step where the considered to involve document of particular relevance cannot be considered to involve document is combined with or ments, such combination being in the art. '&' document member of the same Date of mailing of the internation of the same o	ndict with the application but ple or theory underlying the nee; the claimed invention reannot be considered to note document is taken alone nee; the claimed invention we an inventive step when the ne or more other such docu- g obvious to a person skilled repatent family conal search report
Name and ma	uling address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Faic (+31-70) 340-3016	Authorized officer Francois, J	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Interna J Application No PCT/EP 97/01684

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 481512 A	22-04-92	AU 652961 B AU 8597791 A CA 2053603 A JP 5125058 A US 5178663 A	15-09-94 30-04-92 20-04-92 21-05-93 12-01-93
DE 19533023 A	18-04-96	AU 3804595 A WO 9611914 A FI 971529 A	06-05-96 25-04-96 11-04-97

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internat. es Aktenzeichen
PCT/EP 97/01684

			1/27 37/01004
A. KLAS IPK 6	SIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C07D239/52 C07D239/34 C07D23 A61K31/505	9/60 C07D239/70	C07D403/12
Nach der I	nternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationaler	n Klassifikation und der IPK	
D. RECH	ERCHIERTE GEBIETE		
IPK 6	rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssy C07D	mbole)	
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffenülichungen	, soweit diese unter die recherch	erten Getaete fallen
Während d	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank	(Name der Datenbank und evtl	. verwendete Suchbegn(fe)
C. ALS W	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter An	gabe der in Betracht kommenden	Teile Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 481 512 A (UBE) 22.April 19 siehe das ganze Dokument	992	1-9
P,X	DE 195 33 023 A (BASF) 18.April in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument	1996	1-9
Р,Х	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, Bd. 39, Nr. 11, Mai 1996, WASHIN Seiten 2123-2128, XP002034887 H.RIECHERS ET AL.: "DISCOVERY A OPTIMIZATION OF A NOVEL CLASS" siehe Seite 2123 - Seite 2127		1-9
Weite entne	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu hrnen	X Siehe Anhang Patenti	umilie
'A' Veröffer aber nu 'E' älteres I. Anmele 'L' Veröffer scheiner anderen soll ode ausgefül 'O' Veröffer eine Ber 'P' Veröffen dem bez	utlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, nutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht dichung, die vor dem internationalen Anneldedatum, aber nach unspruchten Priontätsdatum veröffentlicht worden ist	oder dem Prioritätsdahim Anmeldung nicht kollidiert Erfindung zugrundeliegend Theorie angegeben ist 'X' Veröffentlichung von besor karm allein aufgrund dieser erfinderischer Tänigkeit ber 'Y' Veröffentlichung von besor kann nicht als auf erfinderi werden, werm die Veröffen Veröffentlichungen dieser i diese Verbindung für einen '&' Veröffentlichung, die Mitgl	derer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung scher Tätigkeit beruhend betrachtet litchung mit einer oder mehreren anderen Categorie in Verbindung gebracht wird und Fachmann naheliegend ist ied derselben Patentfamilie ist
	bschlusses der internationalen Recherche Juli 1997	Absendedatum des internat	07, 97
Name und Po	stanschrift der Internationale Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fac (+ 31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bedienste Francois, J	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internal es Aktenzeichen
PCT/EP 97/01684

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffendichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 481512 A	22-04-92	AU 652961 B AU 8597791 A CA 2053603 A JP 5125058 A US 5178663 A	15-09-94 30-04-92 20-04-92 21-05-93 12-01-93
DE 19533023 A	18-04-96	AU 3804595 A WO 9611914 A FI 971529 A	06-05-96 25-04-96 11-04-97

V S 6, 6/0 69/B1 Aug 26/13

œ.

US Patent, it are noted Reference cite listed